(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平7-92681

(43)公開日 平成7年(1995)4月7日

(51) Int.CL*	識別記号	庁内整理番号	ΡI	技術表示箇所
G03F 7/039	501			
7/004	503			
7/023	511			
7/028				
		7352-4M	H01L	21/30 502 R
		審査請求	未請求 請求項	質の数3 FD (全23頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特顧平 5-312672		(71)出額人	000229117
				日本ゼオン株式会社
(22)出顧日	平成5年(1993)11月18日			東京都千代田区丸の内2丁目6番1号
			(72)発明者	尾家 正行
(31)優先権主張番号	特顧平5-185472			神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号
(32)優先日	平5 (1993) 6 月29	日	1	日本ゼオン株式会社内
(33)優先権主張国	日本(JP)		(72)発明者	田中 秀行
				神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号
				日本ゼオン株式会社内
		·	(72)発明者	阿部信記
				神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号
				日本ゼオン株式会社内
			(74)代理人	弁理士 西川 禁明
•				最終質に続く

(54) 【発明の名称】 レジスト組成物

(57)【要約】

【目的】感度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、 及びプロセス余裕度などのレジスト特性に優れたレジス ト材料を提供すること。

【構成】(A)活性光線の照射により酸を生成可能な化合物、(B)酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、化合物(A)に由来する酸の存在下に該基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び(C)カルボン酸アミド化合物を含有することを特徴とするレジスト組成物。

【特許請求の範囲】

【請求項1】(A)活性光線の照射により酸を生成可能な化合物、(B)酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、化合物(A)に由来する酸の存在下に該基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び(C)カルボン酸アミド化合物を含有することを特徴とするレジスト組成物。

【請求項2】さらに、(D) アルカリ可溶性フェノール 樹脂を含有する請求項1記載のレジスト組成物。

【請求項3】 重合体(B)が、酸に対して不安定な基 10を持つ構造単位として、下記一般式(I)、(II)及び(III)で示される構造単位から選ばれる少なくとも1種の構造単位を含有するものである請求項1または2記載のレジスト組成物。

【化1】

$$+CH_{3}-C +$$

$$R^{2} R^{3}$$

$$(1)$$

〔式中、R¹及びR²は、互いに同一または異なり、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R³は、線状アセタール基、環状アセタール基、カーボネート基、または-OR⁹である。ただし、R⁹は、

【化2】

$$\begin{array}{c} R^{10} \\ - \overset{1}{C} - \overset{\cdot}{R^{11}} \\ \overset{1}{R^{12}} \end{array}$$

または 【化3】

である。 (ただし、これらの式中、R10、R11、R12、*40

*R¹³、R¹⁴及びR¹⁵は、それぞれ独立に、鎮状アルキル 基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換分岐 状アルキル基、環状アルキル基、置換環状アルキル基、 アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、置換ア リール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表

アルケニル基、直換アルゲニル基、アリール基、直換ア リール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表 し、これらのうち、R¹³及びR¹⁴は、水素原子であって もよい。)〕

【化4】

(2)

$$\begin{array}{ccc}
R^4 \\
10 & -(CH_2 - C - C) \\
C = O \\
0 \\
R^5
\end{array}$$
(II)

(式中、R⁴は、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、 炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換 アルキル基であり、R⁵は、

【化5】

20

30

$$R^{10}$$
 $-C-R^{11}$
 R^{12}

または 【化6】

$$\begin{array}{c} R^{18} \\ -C - OR^{16} \\ R^{14} \end{array}$$

である。(ただし、これらの式中、R¹⁰、R¹¹、R¹²、R¹³、R¹⁴及びR¹⁵は、それぞれ独立に、鎖状アルキル基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換り岐状アルキル基、環状アルキル基、置換界状アルキル基、置換アルケニル基、置換アルケニル基、置換アルケニル基、置換アリール基、置換アリール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表し、これらのうち、R¹³及びR¹⁴は、水素原子であってもよい。)〕 【化7】

(III)

「式中、 R^6 及び R^7 は、互いに同一または異なり、水素 ※ル基、または炭素数 $1\sim5$ の置換アルキル基であり、R原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数 $1\sim5$ のアルキ%50 8 は、

【化8】

または 【化9】

$$R^{18}$$
 $-C - OR^{15}$
 R^{14}

である。 (ただし、これらの式中、R¹⁰、R¹¹、R¹²、 R13、R14及びR15は、それぞれ独立に、鎖状アルキル 基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換分岐 状アルキル基、環状アルキル基、置換環状アルキル基、 アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、置換ア リール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表 し、これらのうち、R13及びR14は、水素原子であって 20 もよい。)〕

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、レジスト組成物に関 し、さらに詳しくは、紫外線、KrFエキシマレーザー 光などの照射によるパターン形成が可能なレジスト材料 に関する。本発明のレジスト組成物は、特に、半導体素 子の微細加工用ボジ型レジストとして好適である。

[0002]

【従来の技術】レジストを用いて微細パターンを形成す 30 るには、一般に、基板上にレジストを含有する溶液を塗 布し、乾燥させて感光膜を形成した後、活性光線を照射 して潜像を形成する。次いで、それを現像してネガまた はポジの画像を形成する。レジストは、ポジ型とネガ型 に大別され、ポジ型では、被照射部分が未照射部分に比 べて現像液中での溶解性が増してポジ型像を与え、ネガ 型では、逆に被照射部分の溶解性が減少してネガ型像を 与える。

【0003】レジストを用いる微細加工により半導体を 製造する場合、基板としてシリコンウエハを用い、その 40 表面に、上記リソグラフィー技術によって画像(パター ン)を形成し、次いで、基板上に残ったレジストを保護 膜として、エッチングを行った後、残存するレジストを 除去する。近年、IC、LSI、さらにVLSIへと半 導体素子の高集積化、高密度化、小型化に伴って、1μ m以下の微細パターンを形成する技術が要求されてい る。しかしながら、近紫外線または可視光線を用いる従 来のフォトリソグラフィー技術では、1 µm以下の微細 パターンを精度良く形成することは、極めて困難であ り、歩留りの低下も著しい。

【0004】このため、光 (波長350~450nmの 紫外線)を利用する従来のフォトリソグラフィーにかえ て、解像度を高めるために、波長の短い遠紫外線、Kr Fエキシマレーザー光(波長248nmの光を出すクリ プトンフルオライドレーザー) などを用いるリソグラフ ィー技術が研究されている。このリソグラフィー技術の 中心となるレジスト材料には、多数の高度な特性が要求 されているが、その中でも重要なものとして、感度、解

4

10 しかし、従来開発されたレジスト材料は、これらの全て の性能を充分に満足するものではなく、性能の向上が強 く望まれている。

像度、耐エッチング性、及び保存安定性が挙げられる。

【0005】例えば、ポリメタクリル酸グリシジルのよ うなネガ型レジストは、高感度ではあるが、解像度や耐 ドライエッチング性が劣る。ポリメタクリル酸メチルの ようなポジ型レジストは、解像度は良好であるが、感度 や耐ドライエッチング性が劣る。また、波長350~4 50 nmの紫外線露光で用いられてきたノボラック系ポ ジ型フォトレジストを選集外線で露光すると、レジスト 自体の光源に対する光吸収が大きすぎるために、良好な 微細パターンの形成ができない。

【0006】近年、酸触媒と化学増幅効果を利用したレ ジストの高感度化が注目され、例えば、(1)基材高分 子、(2)光酸発生剤(活性光線の照射により酸を生成 可能な化合物)、及び(3)感酸物質(光によって生成 した酸を触媒として反応し、基材高分子の溶解性などを 変化させる物質)の3成分系からなる微細加工用レジス トが開発されている。これは、光によって発生した酸を 触媒として、感酸物質が反応し、基材高分子の溶解性が 変化してポジ型またはネガ型レジストとなるものであ る。例えば、ノボラック樹脂、光酸発生剤及び溶解抑止 剤からなるポジ型レジストが知られている(特開平3-107160号)。溶解抑止剤は、ノボラック樹脂に対 して溶解抑止効果を持ち、かつ、酸によって反応し、溶 解促進作用を示すものである。また、基材高分子の溶解 性を支配している官能基をブロックして不溶性にしてお き、光によって生成する酸を触媒として、ブロックをは ずして高分子基材の現像液に対する溶解性を復元するタ イプのポジ型レジストも知られている。

【0007】ところで、最近、カルボン酸のセーブチル ・エステルまたはフェノールのtーブチル・カルボナー トよりなる酸に対して不安定な反復的に存在する枝分か れした基を有する重合体と、放射にさらされたときに酸 を生じる光重合開始剤とを含むレジスト組成物が提案さ れている (特公平2-27660号)。 このレジスト組 成物により形成された被膜に、紫外線、電子ビームまた はX線を照射すると、被照射部分の重合体の酸に対して 不安定な反復的に存在する枝分かれした基が開發して、 極性を有する反復的に存在する基が形成される。それに

50 よって、重合体被膜の露光領域及び未露光領域の溶解度

特性に大きな変化が生じる。そして、露光領域がアルカ リ現像剤または極性溶媒で処理されることにより選択的 に除去され、一方、未露光領域は、無極性であるため、 無極性溶媒で処理されることにより選択的に除去され る。したがって、該レジスト組成物は、現像剤を選択す ることにより、ポジ型またはネガ型として働く。

【0008】しかしながら、特公平2-27660号で 提案されているレジスト組成物を用いて、通常のレジス トプロセスにより、レジストの塗布、露光、露光後ベー ク、及び現像を行ってレジストパターンを形成すると、 レジストパターンの表面部分に難溶化層の生成が観察さ れ、いわゆるT型のパターンとなる問題点がある。さら に、露光と露光後ベークとの間の放置時間を長くすると 感度の変化がみられ、難溶化層が厚くなる。 そこで、さ らにレジスト性能が向上した新規なレジストの開発が強 く望まれていた。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、感 度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、及びプロセ ス余裕度などのレジスト特性に優れたレジスト材料を提 20 供することにある。また、本発明の目的は、波長の短い 遠紫外線やKrFエキシマレーザー光を用いるリソグラ フィーに適したレジスト材料を提供することにある。本 発明の他の目的は、特に、半導体素子の微細加工用ポジ 型レジストとして好適なレジスト組成物を提供すること にある。

【0010】本発明者らは、前記従来技術の有する問題 点を克服するために鋭意研究した結果、光酸発生剤と、 酸に対して不安定な基(酸不安定性基)を持つ構造単位 わせることにより、レジストパターン表面部分における 難溶化層の生成が抑制され、しかも、レジスト特性に優 れたレジスト組成物の得られることを見出した。このレ ジスト組成物は、さらにアルカリ可溶性フェノール樹脂 を含有させてもよい。本発明は、これらの知見に基づい て完成するに至ったものである。

[0011]

【課題を解決するための手段】かくして、本発明によれ ば、(A)活性光線の照射により酸を生成可能な化合 物、(B)酸に対して不安定な基を持つ構造単位を有 し、かつ、化合物 (A) に由来する酸の存在下に該基が 開裂してアルカリ可溶性となる重合体、及び(C)カル ボン酸アミド化合物を含有することを特徴とするレジス ト組成物が提供される。また、本発明によれば、前記レ ジスト組成物に、さらにアルカリ可溶性フェノール樹脂 を含有せしめたレジスト組成物が提供される。以下、本 発明について詳述する。

【0012】(A)光酸発生剤

本発明で使用する活性光線の照射により酸を生成可能な 化合物 (光酸発生剤) は、活性光線の照射によりブレー 50 トロフェニルエーテル、2,4-ジクロロフェノキシ酢

ンステッド酸またはルイス酸を形成する物質であれば特 に制限はなく、各種の公知化合物及び混合物が使用可能 であって、例えば、オニウム塩、ハロゲン化有機化合 物、キノンジアジド化合物、α,αビス(スルホニル) ジアゾメタン系化合物、αーカルボニルーαースルホニ ルージアゾメタン系化合物、スルホン化合物、有機酸工 ステル化合物、有機酸イミド化合物などが挙げられる。 【0013】オニウム塩の具体例としては、未置換、対 称的にまたは非対称的に置換されたアルキル基、アルケ ニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基 を有するジアゾニウム塩、アンモニウム塩、ヨードニウ ム塩、スルホニウム塩、ホスホニウム塩、 アルソニウム 塩、オキソニウム塩などが挙げられる。これらオニウム 塩の対アニオンとしては、対アニオンを形成できる化合 物であれば特に限定されるものではないが、例えば、ホ ウ素酸、砒素酸、燐酸、アンチモン酸、スルホン酸、カ ルボン酸、あるいはこれらのハロゲン化物などが挙げら ns.

6

【0014】ハロゲン化有機化合物は、有機化合物のハ ロゲン化物であれば特に制限はなく、各種の公知化合物 が可能であって、具体例としては、ハロゲン含有オキサ ジアゾール系化合物、ハロゲン含有トリアジン系化合 物、ハロゲン含有アセトフェノン系化合物、ハロゲン含 有ベンゾフェノン系化合物、ハロゲン含有スルホキサイ ド系化合物、ハロゲン含有スルホン系化合物、ハロゲン 含有チアゾール系化合物、ハロゲン含有オキサゾール系 化合物、ハロゲン含有トリアゾール系化合物、ハロゲン 含有2-ピロン系化合物、ハロゲン含有脂肪族炭化水素 化合物、ハロゲン含有芳香族炭化水素化合物、その他の を有する重合体と、カルボン酸アミド化合物とを組み合 30 ハロゲン含有ヘテロ環状化合物、スルフェニルハライド 系化合物などが挙げられる。

> 【0015】さらに、ハロゲン化有機化合物として、ト リス (2, 3ージプロモプロピル) ホスフェート、トリ ス(2,3-ジブロモー3ークロロプロピル)ホスフェ ート、クロロテトラブロモブタン、ヘキサクロロベンゼ ン、ヘキサブロモベンゼン、ヘキサブロモシクロドデカ ン、ヘキサブロモビフェニル、トリブロモフェニルアリ ルエーテル、テトラクロロビスフェノールA、テトラブ ロモビスフェノールA、ビス (プロモエチルエーテル) テトラブロモビスフェノールA、ビス (クロロエチルエ ーテル) テトラプロモビスフェノールA、トリス (2, 3-ジブロモプロピル) イソシアヌレート、2,2-ビ ス(4-ヒドロキシー3,5-ジブロモフェニル)プロ パン、2,2-ビス(4-ヒドロキシエトキシー3,5 ージブロモフェニル) プロパンなどの含ハロゲン系難燃 剤; ジクロロジフェニルトリクロロエタン、ベンゼンへ キサクロライド、ペンタクロロフェノール、2,4,6 ートリクロロフェニルー4ーニトロフェニルエーテル、 2, 4-ジクロロフェニルー3'ーメトキシー4'ーニ

酸、4,5,6,7-テトラクロロフサライド、1,1 - \forall 2 (4- ϕ 000)=2- ψ 0)=4- ψ 1, 1- $\forall x (4-2pp) = 2, 2, 2-1$ ロエタノール、エチルー4, 4-ジクロロベンジレー ト、2、4、5、4′ーテトラクロロジフェニルスルフ ァイド、2, 4, 5, 4'ーテトラクロロジフェニルス ルホンなどの有機クロロ系農薬なども挙げられる。

【0016】キノンジアジド化合物の具体例としては、 1,2-ベンゾキノンジアジド-4-スルホン酸エステ ル、1,2-ナフトキノンジアジド-4-スルホン酸エ 10 ステル、1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン 酸エステル、1,2-ナフトキノンジアジド-6-スル ホン酸エステル、2,1-ナフトキノンジアジド-4-スルホン酸エステル、2,1-ナフトキノンジアジドー 5-スルホン酸エステル、2,1-ナフトキノンジアジ ドー6ースルホン酸エステル、及びその他のナフトキノ ンジアジド誘導体のスルホン酸エステル;1,2-ベン ゾキノンジアジドー4ースルホン酸クロライド、1,2 ーナフトキノンジアジドー4-スルホン酸クロライド、 1,2-ナフトキノンジアジド-5-スルホン酸クロラ 20 イド、1,2-ナフトキノンジアジド-6-スルホン酸 クロライド、2、1ーナフトキノンジアジドー4ースル ホン酸クロライド、2,1-ナフトキノンジアジド-5 -スルホン酸クロライド、2,1-ナフトキノンジアジ ドー6ースルホン酸クロライド、及びその他のナフトキ ノンジアジド誘導体のスルホン酸クロライドなどが挙げ られる。

【0017】 α , α ピス (スルホニル) ジアゾメタン系 化合物の具体例としては、未置換、対称的にまたは非対 称的に置換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキ 30 ル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有する α 、 α ビ ス (スルホニル) ジアゾメタンなどが挙げられる。αー カルポニルーαースルホニルージアゾメタン系化合物の 具体例としては、未置換、対称的にまたは非対称的に置 換されたアルキル基、アルケニル基、アラルキル基、芳 香族基、またはヘテロ環状基を有するα-カルボニルー αースルホニルージアゾメタンなどが挙げられる。

【0018】スルホン化合物の具体例としては、未置 換、対称的にまたは非対称的に置換されたアルキル基、 アルケニル基、アラルキル基、芳香族基、またはヘテロ 40 環状基を有するスルホン化合物、ジスルホン化合物など が挙げられる。有機酸エステルの具体例としては、未置 換、あるいは置換されたアルキル基、アルケニル基、ア ラルキル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するカ ルボン酸エステル、スルホン酸エステルなどが挙げられ る。

【0019】有機酸イミドの具体例としては、未置換、 あるいは置換されたアルキル基、アルケニル基、アラル キル基、芳香族基、またはヘテロ環状基を有するカルボ ン酸イミド、スルホン酸イミドなどが挙げられる。これ $50~R^{12}$ 、 R^{13} 、 R^{14} 及び R^{15} は、それぞれ独立に、鎖状ア

らの活性光線の照射により酸を生成可能な化合物は、単 独でも2種以上を混合して用いてもよい、活性光線の照 射により酸生成可能な化合物(A)の配合割合は、酸不 安定性基を持つ構造単位を有する重合体(B)100重 量部に対して、通常、0.01~50重量部、好ましく は0.2~20重量部である。この配合割合が0.01 重量部未満では、パターンの形成が事実上不可能とな り、逆に、50重量部を越えると現像残が発生し易くな って、レジストの性能上不都合である。

8

(B)酸不安定性基を持つ構造単位を有する重合体 本発明で使用する重合体 (B) としては、酸に対して不 安定な基を持つ構造単位を有し、かつ、酸の存在下に酸 不安定性基が開裂してアルカリ可溶性となる重合体であ れば特に限定されない。このような重合体としては、下 記一般式(Ⅰ)、(ⅠⅠ)または(ⅠⅠⅠ)で示される 構造単位を有する重合体を例示することができる。重合 体(B)は、これらの構造単位の1種または2種以上を 含有しており、また、これらの構造単位と他の構造単位 とを有する共重合体であってもよい。

[0020]

【化10】

$$(IC10)$$

$$R^{1}$$

$$+CH_{3}-C$$

$$R^{2}$$

$$R^{3}$$

$$(I)$$

式中、R1及びR2は、互いに同一または異なり、水素原 子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル 基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R3 は、線状アセタール基、環状アセタール基、カーボネー ト基、または-OR9である。ただし、R9は、

[0021]

【化11】

$$R^{10}$$
 $-C-R^{11}$
 R^{12}

または

[0022]

【化12】

$$\begin{array}{c} R^{18} \\ - C - OR^{15} \\ R^{14} \end{array}$$

である。

【0023】ただし、これらの式中、R¹⁰、R¹¹、

ルキル基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換分岐状アルキル基、環状アルキル基、置換環状アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、 置換アリール基、アラルキル基、または置換アラルキル 基を表し、これらのうち、R¹³及びR¹⁴は、水素原子であってもよい。

[0024]

【化13】

$$R^{4}$$

$$-(CH_{s}-C)$$

$$C=0$$

$$0$$

$$R^{5}$$

$$R^{5}$$

式中、R*は、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数1~5のアルキル基、または炭素数1~5の置換アルキル基であり、R⁵は、

[0025]

【化14】

式中、 R^6 及び R^7 は、互いに同一または異なり、水素原子、ハロゲン原子、シアノ基、炭素数 $1\sim$ 5のアルキル基、または炭素数 $1\sim$ 5の置換アルキル基であり、 R^8 は、

[0029]

【化17】

または

[0030]

【化18】

*または 【0026】 【化15】

$$R^{18}$$
 $-C - OR^{15}$
 R^{14}

10

である。

10 【0027】ただし、これらの式中、R¹⁰、R¹¹、R¹²、R¹³、R¹⁴及びR¹⁵は、それぞれ独立に、鎖状アルキル基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置換分岐状アルキル基、環状アルキル基、置換環状アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、置換アリール基、アラルキル基、または置換アラルキル基を表し、これらのうち、R¹³及びR¹⁴は、水素原子であってもよい。

【0028】 【化16】

20

(I I I)

$$\begin{array}{c}
R^{18} \\
-C - OR^{1} \\
R^{14}
\end{array}$$

である。

Ж

【0031】ただし、これらの式中、R10、R11、

40 R¹²、R¹³、R¹⁴及びR¹⁵は、それぞれ独立に、鎖状ア ルキル基、置換鎖状アルキル基、分岐状アルキル基、置 換分岐状アルキル基、環状アルキル基、置換環状アルキ ル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、 置換アリール基、アラルキル基、または置換アラルキル 基を表し、これらのうち、R¹³及びR¹⁴は、水素原子で あってもよい。

【0032】これらの一般式中、炭素数1~5の置換アルキル基としては、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有するアルキル基を挙げることができる。また、線50 状アセタール基としては、炭素数2~16の線状アセタ

ール基、環状アセタール基としては、炭素数3~17の 環状アセタール基、カーボネート基としては、炭素数2 ~15のカーボネート基を挙げることができる。

【0033】また、R¹⁰、R¹¹、R¹²、R¹³、R¹⁴及び R¹⁵において、(1)鎖状アルキル基としては、炭素数 1~5の鎖状アルキル基、(2)置換鎖状アルキル基としては、炭素数 1~5で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換鎖状アルキル基、(3)分岐状アルキル基としては、炭素数 3~8の分岐状アルキル基、

(4) 置換分岐状アルキル基としては、炭素数3~8 で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換分岐状アルキル基、(5) 環状アルキル基としては、炭素数5~16の環状アルキル基、(ただし、環状アルキル・アルキル基を含む。)

(6) 置換環状アルキル基としては、炭素数5~16 で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換環状アルキル基、(7) アルケニル基としては、炭素数2~7のアルケニル基、(8) 置換アルケニル基としては、炭素数2~7で、置換基として、例えば、ハロゲン原子を有する置換アルケニル基、(9) アリール基としては、炭素数6~16のアリール基、(10) 置換アリール基としては、炭素数6~16で、置換基として、例えば、ハロゲン原子、ニトロ基を有する置換アリール基、(11) アラルキル基としては、炭素数7~16のアラルキル基、(12) 置換アラルキル基としては、炭素数7~16で、置換基として、例えば、ハロゲン原子、ニトロ基を有する置換アラルキル基であることが好ましい。

【0034】これらの構造単位を有する重合体(B)を得る方法としては、一般式(I)、(II)または(I 30 II)の構造単位を与える各単量体を(共)重合させるか、あるいは高分子反応により、これらの構造単位を有する(共)重合体を生成させる方法などが挙げられる。一般式(I)の構造単位を与える単量体の具体例としては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。

[0035]

[化19]
$$CH_2 = CH$$

O
 CH_2
O
 CH_2
O
 C_2H_5

【0036】 【化20】 $CH_{2} = CH$ $CH_{2} = CH$ CH_{2} CH_{3} CH_{4} CH_{5} CH_{7}

[0037]
[化21]
CH₂ = CH

O
CH₂
O
CH₃
CH₄
O
CH₆
CH₈

[0038]
[化22]
CH₂=CH

0
(4)

[0039] [化23] CH₂ = CH (5)

 $CH_2 = CH$ $CH_2 = CH$ C = O C = O C_3H_7

10

(8)

$$CH_{2} = CH$$

$$O$$

$$C_{2}H_{5} - C - CH_{8}$$

$$(10)$$

【化30】

 $CH_2 = CH$

$$CH_{s} - C - CH_{s}$$
30
$$CH_{2}$$

(9)
$$\begin{array}{c} \text{(0 0 4 7)} \\ \text{(H2 3 1)} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CH}_3 \\ \text{O} \\ \text{C}_{1} \\ \text{C}_{2} \\ \text{C}_{2} \\ \text{H}_{5} \\ \end{array}$$

【0044】 【化28】

【0048】 【化32】

$$H_2 = C - CH_A$$

$$CH_2 = C - CH_8$$

$$O$$

$$CH_2$$

$$O$$

$$CH_2$$

$$O$$

$$C_3H_7$$

(14)

(15)

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$O$$

$$C = O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

$$O$$

Ċ₃H₁

$$\begin{array}{c}
O \\
C \\
C \\
O \\
CH_{a} - C - CH_{a} \\
CH_{b}
\end{array}$$

(19)

(20)

(21)

20

30

$$CH_2 = C - CH_5$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_5$$

(16)

[0052]

[0055]

 $CH_2 = C - CH_3$

【化39】

(26)

17

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$O$$

$$C_2H_5 - C - CH_5$$

 $CH_2 = C - CI$

[0062]

(24)

(23)
$$\begin{array}{c} \text{[0 0 6 1]} \\ \text{[1.45]} \\ \text{CH}_2 = \text{C} - \text{CN} \\ \\ \text{O} \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ \\ \text{CH}_3 \end{array}$$

20
$$(\text{R}46)$$

 $CH_2 = C - CF_3$
 O
 $C = O$
 $CH_3 - C - CH_3$
 $CH_3 - CH_3$ (28)

$$[0063]$$

$$[(447]$$

$$CH_{2} = C - CI$$

$$0$$

$$C = 0$$

$$C = 0$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{4}$$

20

30

40

19

$$CH_{2} = C - CN$$

$$O$$

$$C = O$$

$$CH_{3} - C - CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_{8}$$

$$CH_2 = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

20

一般式 (II) の構造単位を与える単量体の具体例としては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。

[0065]
[
$$(449)$$
 $CH_2 = CH$
 $C = O$
 O
 $CH_3 - C - CH_3$
 CH_4
(31)

[0069]
[(1.53) $CH_2 = CH$ C = 0 O $CH_3 - C - CH_3$ CH_2 CH_2 CH_3 CH_4 CH_5 CH_5

[0066]
[(£50] $CH_2 = CH$ C = O O $CH_3 - C - CH_3$ (32)

[0070]
[
$$\frac{1}{1}$$
 CH₂ = CH
 $\frac{1}{1}$ CH₃ = CH
 $\frac{1}{1}$ CH₃ - C - CH₃
 $\frac{1}{1}$ (36)

[0071]

[
$$1.55$$
]

 $CH_2 = CH$
 $C = 0$
 $CH_3 - C - CH_3$
 CH_2

(37)

【0068】 【化52】

【0072】 【化56】

$$CH_{2} = CH$$

$$C = O$$

$$O$$

$$C_{2}H_{3} - C - CH_{3}$$

$$(34)$$

$$CH_{2} = CH$$

$$C = 0$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{4} - C - CH_{5}$$

$$CH_{5} - C - CH_{6}$$

$$CH_{6} - C - CH_{6}$$

10

[0074] [化58] CH₂=CH C=O

$$\begin{array}{c}
C = O \\
C = O \\
C = C \\
C = C$$

【0075】 【化59】 CH₂=CH C=O O CH₃-C-CH₃

[0080]
[
$$\frac{1}{1}$$
 ($\frac{1}{1}$ ($\frac{1}{1}$ 64]

 $\frac{1}{1}$ CH₂ = C - CH₃
 $\frac{1}{1}$ C = O

O

CH₃ - C - CH₃
 $\frac{1}{1}$ CH₃
 $\frac{1}{1}$ (46)

[0076] [化60] CH₂ = CH C = O O CH₅ - C - CH₅ O C₂H₅

【0077】 【化61】 (41)

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$CH_2 = C - CH_3$$

$$C = 0$$

$$0$$

$$CH = C - CH$$

$$\begin{array}{c}
C = O \\
O \\
CH_3 - C - CH_3
\end{array}$$
(51)

20

$$CH_{2} = C - CH_{8}$$

$$C = 0$$

$$0$$

$$CH_{8} - C - CH_{8}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3} - C - CH_{4}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3} - C - CH_{5}$$

$$CH_{4} - C - CH_{5}$$

$$CH_{5} - C - CH_{5}$$

$$CH_{5} - C - CH_{5}$$

$$CH_{6} - C - CH_{7}$$

$$CH_{7} - C - CH_{8}$$

$$CH_{8} - C - CH_{8}$$

$$CH_{9} - C - CH_{9}$$

$$CH_{9} - CH_{9}$$

$$CH_{9} - C - CH_{9}$$

$$CH_{9} - CH_{9}$$

$$CH_{9} - C - CH_{9}$$

$$CH_{9} - CH$$

[0083]

$$C_{1}CH_{2} = C - CH_{3}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$C_{2}H_{3} - C - CH_{3}$$
(53)

[0084]

ĊЊ

30

40

$$CH_{2} = C - CH_{3}$$

$$C = O$$

$$O$$

$$C_{2}H_{5} - C - CH_{3}$$

$$CH_{2}$$

$$CH_{3}$$

[0085] 【化69】

[0090] 50

[代74]

$$CH_2 = C - CH_3$$

 $C = O$
 O
 $CH_3 - C - CH_3$
 O
 CH_3

[0094] 【化78】

26 $CH_2 = C - CH_3$ c = 0CH₅ - C - CH₅ (56)(60)10

$$\begin{array}{cccc}
 & 20 & [0 & 0 & 9 & 6] \\
 & & [4 \& 8 & 0] \\
 & & CH_2 = C - CI \\
 & & C = O \\
 & & O \\
 & & CH_3 - C - CH_3 \\
 & & & CH_3
\end{array}$$
(62)

[0097]

30 [化81]
$$CH_{2} = C - CN$$

$$C = 0$$

$$O$$

$$CH_{3} - C - CH_{3}$$

$$CH_{4}$$

$$CH_{5}$$
(63)

一般式(III)の構造単位を与える単量体の具体例と しては、例えば、下記の化合物を挙げることができる。

(59)

(68)

27

[0099] [化83] CH₂ = CH C = O CH₃ - C - CH₃

(0100) [(184] CH₂ = CH C = O O CH₃ - C - CH₃ CH₂

[0101] [化85] CH₂=CH C=O CH₃-C-CH₈ CH₂

【0102】 【化86】 CH₂ = CH

(65) $C_2H_5 - C - CH_3$

[0103]
[(£87]
CH₂ = CH

(66) $C_2H_5 - C - CH_3$ CH_2

【0105】 40 【化89】

(67)

[0104]

(74)

29

 $CH_2 = CH$ =0 $-CH_3$ CH₃ -CH₃

[0106] 【化90】 $CH_2 = CH$ =0 $CH_3 - \dot{C} - CH_3$ C₂H₅

[0107] . 【化91】 CH₂=CH =0 $CH_3 - \dot{C} - CH_3$

> [0108] 【化92】

(71) CH₃ -10

(72)20

(73)

30

30 $CH_2 = CH$ =0Ċ − CH₃

ĊH II CH2 [0109] 【化9.3】 CH₂ = CH

Ċ = 0 - CH₂ (75)CH₃ -[0110]

【化94】 $CH_2 = C - CH_3$ $\dot{C} = 0$ (76)CH₃ - Ç - CH₃ ĊH₃

[0111] 【化95】 $CH_2 = C - CH_8$ 40 =0(77) $CH_3 - \dot{C} - CH_3$

(81)

(82)

(83)

(84)

31

[0112] [化96] CH₂=C-CH C=O 0 CH₃-C-CH₃

[0113] [化97] CH₂=CH

CH_s - CH_s
CH₂
CH₂

[0114] [化98] CH₂=CH C=O O CH₃-C-CH₃

【0115】 【化99】 $CH_2 = C - CH_3$

 $\dot{\mathbf{C}} = \mathbf{O}$

(78) $C_2H_5 - C - CH_8$

【0116】 【化100】 CH₂=C-CH₈ C=O

20 CH₃ - C - CH₃

(79)

10117]
[代101]
CH₂=C-CH₃
C = O

 $\begin{array}{ccc}
\operatorname{CH_8} - \overset{\mathsf{I}}{\operatorname{C}} - \operatorname{CH_8} \\
& & & \\
\operatorname{O} \\
& & \\
\operatorname{CH_9}
\end{array}$ (80)

[0118]
[化102]
CH₂=C-CH₃

C=O
O
CH₅-C-CH₃

32

(85)

(86)

(87)

$$(H_1 05)$$

$$CH_2 = C - CH_8$$

$$C = 0$$

$$CH_9 - C - CH_8$$

34 $CH_2 = C - CF_3$ (88)=0CH₃ -CH₂ CH₃

10 [0123]

[
$$(t)$$
107]

 $CH_2 = C - CI$
 $C = O$
 $CH_3 - C - CH_3$
 CH_5
 CH_5
 CH_5
 CH_5
 CH_5

【0125】本発明において用いられる重合体は、上記 の単量体と共重合可能な他の単量体を共重合成分として 含む共重合体であってもよい。他の単量体としては、共 重合可能な単量体であれば、特に限定されるものではな いが、具体例としては、スチレン、4-ヒドロキシスチ レン、2-ヒドロキシスチレン、4-クロロスチレン、 2-クロロスチレン、2,3-ジクロロスチレン、4-プロモスチレン、2ープロモスチレン、4ーヨードスチ 40 レン、2-ヨードスチレン、4-カルボキシスチレン、 4-メチルスチレン、α-メチルスチレン、α-メチル -4-ヒドロキシスチレン、α-メチル-2-ヒドロキ シスチレン、αーメチルー4ーカルボキシスチレン、α ーメチルー4ーメチルスチレン、αーメチルスー4ーク ロロスチレン、αートリフロロメチルスチレン、αート リクロロメチルスチレン、αークロロスチレン、αーブ ロモスチレン、αーシアノスチレンなどのスチレン系化 合物;アクリル酸、アクリル酸メチル、アクリル酸エチ ル、アクリル酸プロピル、アクリル酸グリシジル、アク 50 リル酸シクロヘキシル、アクリル酸フェニル、アクリル

酸ベンジル、アクリル酸セーブチルフェニル、アクリル 酸シクロペンテニル、アクリル酸シクロペンタニル、ア クリル酸ジシクロペンテニル、アクリル酸イソボルニ ル、アクリル酸アダマンチル、アクリル酸ジメチルアダ マンチルなどのアクリル酸系化合物;メタクリル酸、メ タクリル酸メチル、メタクリル酸エチル、メタクリル酸 プロピル、メタクリル酸グリシジル、メタアクリル酸シ クロヘキシル、メタアクリル酸フェニル、メタアクリル 酸ベンジル、メタアクリル酸セーブチルフェニル、メタ アクリル酸シクロペンテニル、メタアクリル酸シクロペ 10 ンタニル、メタアクリル酸ジシクロペンテニル、メタア クリル酸イソボルニル、メタアクリル酸アダマンチル、 メタアクリル酸ジメチルアダマンチルなどのメタクリル 酸系化合物;アクリル酸アミド及びその誘導体などのア クリル酸アミド系化合物、メタクリル酸アミド及びその 誘導体などのメタクリル酸アミド系化合物、マレイン酸 及びその誘導体などのマレイン酸系化合物、無水マレイ ン酸及びその誘導体などの無水マレイン酸系化合物、酢 酸ビニル、ビニルピリジン、アクリロニトリル、フマロ ニトリル、ビニルピロリドン、ビニルカルパゾールなど 20 プロピオン酸アニリド、フェノルプロピオン酸アニリ が挙げられる。

【0126】上記他の共重合可能な単量体は、アルカリ 現像性を損なわない範囲 (通常は0~50モル%)で共 重合することが可能である。本発明の共重合体は、ラジ カル重合、イオン重合などの通常の重合方法によって得 ることが可能であって、共重合体の重量平均分子量は 1,000~1,000,000の範囲のものが好適で ある。

【0127】(C)カルボン酸アミド化合物 本発明で使用するカルボン酸アミド化合物は、カルボン 30 酸アミド基を有する化合物であれば特に限定されるもの ではない。カルボン酸アミド化合物の具体例としては、 安息香酸アミド、安息香酸メチルアミド、安息香酸エチ ルアミド、安息香酸アニリド、安息香酸トルイジド、安 息香酸ナフチルアミド、トルイル酸アミド、トルイル酸 メチルアミド、トルイル酸アニリド、ジメチル安息香酸 アミド、ジメチル安息香酸アニリド、エチル安息香酸ア ミド、エチル安息香酸アニリド、トリメチル安息香酸ア ミド、トリメチル安息香酸アニリド、クロロ安息香酸ア ミド、クロロ安息香酸アニリド、トリフロロメチル安息 40 香酸アミド、トリフロロメチル安息香酸アニリド、ペン タフロロ安息香酸アミド、ペンタフロロ安息香酸アニリ ド、クミン酸アミド、クミン酸アニリド、メトキシ安息 香酸アミド、メトキシ安息香酸アニリド、トリメトキシ 安息香酸アミド、トリメトキシ安息香酸アニリド、ヒド ロキシ安息香酸アミド、ヒドロキシ安息香酸アニリド、 フタル酸ジアミド、フタル酸ジアニリド、イソフタル酸 ジアミド、イソフタル酸ジアニリド、テレフタル酸ジア ミド、テレフタル酸ジアニリド、トリメリット酸トリア ミド、トリメリット酸トリアニリド、ピロメリット酸テ 50 トアルデヒド、ベンズアルデヒド、テレフタルアルデヒ

トラアミド、ピロメリット酸テトラアニリド、ナフトエ 酸アミド、ナフトエ酸メチルアミド、ナフトエ酸エチル アミド、ナフトエ酸アニリド、ナフトエ酸トルイジド、 ナフト工酸ナフチルアミド、メチルナフト工酸アミド、 メチルナフトエ酸アニリド、ヒドロナフトエ酸アミド、 ヒドロナフトエ酸アニリド、クロロナフトエ酸アミド、 クロロナフトエ酸アニリド、ナフタレンジカルボン酸ア ミド、ナフタレンジカルボン酸アニリド、コール酸アミ ド、コール酸アニリド、デヒドロコール酸アミド、デヒ ドロコール酸アニリド、デオキシコール酸アミド、デオ キシコール酸アニリド、アセトアニリド、プロピオン酸 アニリド、プロピオン酸トルイジド、プロピオン酸ナフ チルアミド、酪酸アニリド、カプリン酸アニリド、マー ガリン酸アニリド、バレリアン酸アニリド、ラウリン酸 アニリド、ステアリン酸アニリド、カプロン酸アニリ ド、トリデシリン酸アニリド、トリクロロ酢酸アニリ ド、ヘプタン酸アニリド、ミリスチン酸アニリド、シア ノ酢酸アニリド、カプリル酸アニリド、パルミチン酸ア ニリド、シクロヘキシル酢酸アニリド、シクロヘキシル ド、ジフェノール酸アニリド、アダマンタンカルボン酸 アニリド、ノルボルナン酢酸アニリド、シュウ酸ジアミ ド、マレイン酸ジアミド、マロン酸ジアミド、フマル酸 ジアミド、コハク酸ジアミド、イタコン酸ジアミド、グ ルタル酸ジアミド、アジピン酸ジアミドなどが挙げられ

36

【0128】これらのカルボン酸アミド化合物は、それ ぞれ単独でも、あるいは2種以上を組み合わせて用いて もよい。本発明において用いられるカルボン酸アミド化 合物 (C) の配合割合は、前記重合体 (B) 100重量 部に対して、通常0.01~100重量部、好ましくは 0.1~20重量部である。この配合割合が0.01重 量部未満では添加による改善効果が不充分となり、10 0重量部を超えると残膜率の低下が見られたり、レジス トパターンの形成が困難となる。

【0129】(D)アルカリ可溶性フェノール樹脂 本発明において用いられるアルカリ可溶性フェノール樹 脂としては、例えば、フェノール類とアルデヒド類との 縮合反応生成物、フェノール類とケトン類との縮合反応 生成物、ビニルフェノール系重合体、イソプロペニルフ ェノール系重合体、これらフェノール樹脂の水素添加反 応生成物などが挙げられる.

【0130】フェノール類の具体例としては、フェノー ル、クレゾール、キシレノール、エチルフェノール、プ ロピルフェノール、ブチルフェノール、フェニルフェノ ール等の一個のフェノール類;レゾルシノール、ピロカ テコール、ハイドロキノン、ビスフェノールA、ピロガ ロール等の多価のフェノール類;などが挙げられる。ア ルデヒド類の具体例としては、ホルムアルデヒド、アセ ド等が挙げられる。ケトン類の具体例としては、アセト ン、メチルエチルケトン、ジエチルケトン、ジフェニル ケトン等が挙げられる。これらの縮合反応は、常法にし たがって行なうことができる。

【0131】 ビニルフェノール系重合体は、ビニルフェ ノールの単独重合体、及びビニルフェノールと共重合可 能な成分との共重合体から選択される。共重合可能な成 分の具体例としては、アクリル酸、メタクリル酸、スチ レン、無水マレイン酸、マレイン酸イミド、及びこれら の誘導体、酢酸ビニル、アクリロニトリルなどが挙げら 10 などのセロソルブエステル類;プロピレングリコール、 れる。イソプロペニルフェノール系重合体は、イソプロ ペニルフェノールの単独重合体、及びイソプロペニルフ ェノールと共重合可能な成分との共重合体から選択され る。共重合可能な成分の具体例としては、アクリル酸、 メタクリル酸、スチレン、無水マレイン酸、マレイン酸 イミド、及びこれらの誘導体、酢酸ビニル、アクリロニ トリルなどが挙げられる。

【0132】これらのフェノール樹脂の水素添加反応 は、任意の公知の方法によって実施することが可能であ って、フェノール樹脂を有機溶剤に溶解し、均一系また 20 は不均一系の水素添加触媒の存在下、水素を導入するこ とによって達成できる。これらのアルカリ可溶性フェノ ール樹脂は、それぞれ単独でも用いられるが、2種類以 上を混合して用いてもよい。アルカリ可溶性フェノール 樹脂(D)の配合割合は、重合体(B)100重量部に 対して、通常0~300重量部、好ましくは0~100 重量部である。

【0133】本発明のレジスト組成物には、必要に応じ て、現像性、保存安定性、耐熱性などを改善するため に、例えば、スチレンとアクリル酸、メタクリル酸また 30 は、通常、アルカリの水溶液を用いるが、具体的には、 は無水マレイン酸との共重合体、アルケンと無水マレイ ン酸との共重合体、ビニルアルコール重合体、ビニルビ ロリドン重合体、ロジン、シェラックなどを添加するこ とができる。これらの任意成分の添加量は、重合体 (B) 100重量部に対して、通常0~50重量部、好

ましくは0~20重量部である。

【0134】 (レジスト組成物) 本発明のレジスト組成 物は、基板に塗布してレジスト膜を形成するために、通 常、前記各成分を溶剤に溶解して用いる。溶剤として は、例えば、アセトン、メチルエチルケトン、シクロへ 40 キサノン、シクロペンタノン、シクロヘプタノン、ブチ ロラクトン、2-ヘプタノンなどのケトン類: n-プロ ピルアルコール、iso-プロピルアルコール、n-ブ チルアルコール、tーブチルアルコールなどのアルコー ル類: エチレングリコールジメチルエーテル、エチレン

グリコールジエチルエーテル、ジオキサンなどのエーテ ル類;エチレングリコールモノメチルエーテル、エチレ ングリコールモノエチルエーテル、プロピレングリコー ルモノメチルエーテル、プロピレングリコールモノエチ

ルエーテルなどのアルコールエーテル類;ギ酸プロピ

38 ル、ギ酸ブチル、酢酸プロピル、酢酸ブチル、プロピオ ン酸メチル、プロピオン酸エチル、酪酸メチル、酪酸エ チルなどのエステル類: 2-オキシプロピオン酸メチ ル、2-オキシプロピオン酸エチル、2-メトキシプロ ピオン酸メチル、2-メトキシプロピオン酸エチル、2 -エトキシプロピオン酸エチルなどのモノオキシカルボ ン酸エステル類; セロソルブアセテート、メチルセロソ ルプアセテート、エチルセロソルブアセテート、プロピ ルセロソルブアセテート、ブチルセロソルブアセテート プロピレングリコールモノメチルエーテル、プロピレン グリコールモノメチルエーテルアセテート、プロピレン グルコールモノエチルエーテルアセテート、プロピレン グリコールモノブチルエーテルなどのプロピレングリコ ール類:ジエチレングリコールモノメチルエーテル、ジ エチレングリコールモノエチルエーテル、ジエチレング リコールジメチルエーテル、ジエチレングリコールジエ チルエーテル、ジエチレングリコールメチルエチルエー テルなどのジエチレングリコール類:トリクロロエチレ ンなどのハロゲン化炭化水素類;トルエン、キシレンな どの芳香族炭化水素類;ジメチルアセトアミド、ジメチ ルホルムアミド、Nーメチルアセトアミド、Nーメチル ピロリドンなどの極性溶媒;などが挙げられる。これら の溶剤は、単独でも2種類以上を混合して用いてもよ い。本発明のレジスト組成物には、必要に応じて、界面

【0135】本発明のレジスト組成物の現像液として 水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、ケイ酸ナトリウ ム、アンモニアなどの無機アルカリ類;エチルアミン、 プロピルアミンなどの第一アミン類;ジエチルアミン、 ジプロピルアミンなどの第二アミン類;トリメチルアミ ン、トリエチルアミンなどの第三アミン類;ジエチルエ タノールアミン、トリエタノールアミンなどのアルコー ルアミン類; テトラメチルアンモニウムヒドロキシド、 テトラエチルアンモニウムヒドロキシド、トリメチルヒ ドロキシメチルアンモニウムヒドロキシド、トリエチル ヒドロキシメチルアンモニウムヒドロキシド、トリメチ ルヒドロキシエチルアンモニウムヒドロキシドなどの第 四級アンモニウム塩;などが挙げられる。さらに、必要 に応じて上記アルカリ水溶液に、例えば、メタノール、 エタノール、プロパノール、エチレングリコールなどの 水溶性有機溶剤、界面活性剤、保存安定剤、樹脂の溶解 抑制剤などを適量添加することができる。

活性剤、保存安定剤、増感剤、ストリエーション防止

加剤を含有させることができる。

剤、可塑剤、ハレーション防止剤などの相溶性のある添

【0136】本発明のレジスト組成物は、その溶剤溶液 を用いてシリコンウエハなどの基板表面に常法により塗 布した後、溶剤を乾燥除去することによりレジスト膜を 50 形成することができる。塗布方法としては、特にスピン

コーティングが賞用される。また、露光は、遠紫外線、 KrFエキシマレーザー光、i線(365nm)などを 光源として用いることにより、微細なパターンを形成す ることができる。露光後、熱処理(露光後ベーク)を行 うと、反応が促進され、感度の向上と安定化が図れるた め、好ましい。

【0137】本発明のレジスト組成物において、重合体

- (B) は、活性光線の照射により酸を生成可能な化合物
- (A) に由来する酸の作用を受けて、被照射部分の溶解 度が変化する。本発明のレジスト組成物は、アルカリ現 10 【0139】[実施例1] 像液を用いることにより、ポジ型レジストとして作用す*

* る。本発明のレジスト組成物は、カルボン酸アミド化合 物(C)を含有しているため、レジストパターン表面部 分における難溶化層の生成が抑制され、プロセス余裕度 も向上する。また、アルカリ可溶性フェノール樹脂を併 用すると、プロセス余裕度が向上する。

40

[0138]

【実施例】以下に実施例を挙げて本発明をさらに具体的 に説明する。なお、各例中の部及び%は、特に断りのな い限り重量基準である。

O化合物(8)と4-ヒドロキシスチレンの共重合体 100部 (Mw=6500、共重合モル比=48/52) **②**トリフェニルスルホニウムトリフレート 5部 5部 ③表1に示す添加剤 40フッ素系界面活性剤 0.01部 380部 **⑤プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート**

これらを混合して溶解し、孔径O. 1 µmのテトラフル オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル ター)で沪遏し、レジスト溶液を調製した。上記レジス 20 た。パターンの形成されたシリコンウエハを取り出して ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、1

10℃で90秒間ベークし、厚さ1.0µmのレジスト 膜を形成した。

【0140】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8A (NA=0.45、ニコン社製) とテスト用レチク ルを用いて露光し、20分間放置後、90℃で60秒間

露光後ベークを実施した。次いで、テトラメチルアンモ※

※ニウムヒドロキシド水溶液 (濃度2.38%)で23 で、1分間、浸漬法により現像してポジ型パターンを得 電子顕微鏡で観察し、その結果を表1に示した。添加剤 としてカルボン酸化合物を添加した本発明例のレジスト (実験番号1~5)では、表面難溶化層の形成は軽微で あり、かつ、解像性は添加剤を配合していないレジスト (実験番号6)に比べて良好であった。

[0141]

【表1】

AMI BENZONE

実験番号	want Vag.	解像性 (μm)	表面難溶化層 の形成
1	安息香酸アミド	0.30	無し
2	トルイル酸アニリド	0.35	無し
3	クロロ安息香酸アミド	0.35	微
4	ヒドロキシ安息香酸アミド	0.30	微
5	酪酸アニリド	0.30	無し
6	無し	0.45	有り

【0142】 [実施例2]

100部 ①化合物(47)とスチレンの共重合体 (Mw=12400、共重合モル比=57/43) **②**トリフェニルスルホニウムトリフレート 5部 3表2に示す添加剤 3部 0.01部 4 フッ素系界面活性剤 430部 **⑤**シクロヘキサノン

これらを混合して溶解し、孔径O. 1 µmのテトラフル オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル ター) で沪過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、1

★ト膜を形成した。

【0143】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8A (NA=0.45、ニコン社製) とテスト用レチク 10℃で90秒間ベークし、厚さ0.70μmのレジス★50 ルを用いて露光し、直ちに、90℃で60秒間露光後べ

ークを実施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒ ドロキシド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像 して、感度を評価した。また、同様の方法でレジストを 塗布した別のシリコンウエハを露光し、20分間放置 後、露光後ベークを実施したこと以外は、前記と同様に 操作を行った。

【0144】露光後、直ちに露光後ベークを実施した時 の感度(E0 th)に対する20分間放置後に露光後ベー* *クを実施した時の感度 (E1 th) の比 (E1 th/ E0 th) を算出し、表2に示した。表2の結果から明ら かなように、カルボン酸化合物を添加した本発明例(実 験番号7~12)の方が、添加剤を添加してない場合 (実験番号13)に比べて、感度の変化が小さいことが 分かる。

42

[0145]

【表2】

実験 番号	添加剤	感度比 E ¹ 。/E ² 。	
7	安息香酸メチルアミド	1.05	
8	トルイル酸アミド	1.10	
9	メトキシ安息香酸アニリド	1.00	
10	プロピオン酸アニリド	1.05	
11	カプリン酸アニリド	0.95	
(12)	アダマンタンカルボン酸アニリド	1.10	
13	無し	1.85	

×

ADAMENTER CORRESPIC acid

(脚注)

20% E¹ th: 露光後、20分間放置後に露光後ベークを実施

E0 th:露光後、直ちに露光後ベークを実施した時の感

した時の感度

度

【0146】 [実施例3]

①化合物(7)とスチレンの共重合体

(Mw=48000、共重合モル比=48/52) **②**ビス(t-ブチルフェニルスルホニル)ジアゾメタン

5部

②安息香酸アニリド

3部

100部

40フッ素系界面活性剤

0.01部

5プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

350部

これらを混合して溶解し、孔径O. 1 μmのテトラフル ター) で沪過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、1 10℃で90秒間ベークし、厚さ1.0µmのレジスト 膜を形成した。

【0147】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8A(NA=0.45、ニコン社製)とテスト用レチク ルを用いて露光し、90℃で60秒間露光後ベークを実★

★施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒドロキシ オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル 30 ド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像してポジ 型パターンを得た。感度を評価すると48mJ/cm2 であり、パターンの膜厚を膜厚計アルファステップ20 O (テンコー社製) で測定するとO. 92μmであっ た。パターンの形成されたシリコンウエハを取り出して 電子顕微鏡で観察したところ、0.35μmのパターン が解像しており、表面難溶化層は観察されなかった。

【0148】[実施例4]

①化合物(46)とメチルメタクリレートの共重合体

100部

(Mw=18000、共重合モル比=50/50)

②トリフェニルスルホニウムトリフレート

5部

3とドロキシ安息香酸アニリド

4部 0.01部

40フッ素系界面活性剤

⑤プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

450部

これらを混合して溶解し、孔径0.1μmのテトラフル オロエチレンフィルター(ミリポア社製テフロンフィル ター)で沪過し、レジスト溶液を調製した。上記レジス ト溶液をシリコンウエハ上にスピナーで塗布した後、9 O℃で90秒間ベークし、厚さ0.7µmのレジスト膜 を形成した。

☆【0149】このレジスト膜を形成したシリコンウエハ をKrFエキシマレーザーステッパNSR1755EX 8A (NA=0.45、ニコン社製) とテスト用レチク ルを用いて露光し、90℃で60秒間露光後ベークを実 施した。次いで、テトラメチルアンモニウムヒドロキシ ☆50 ド水溶液で23℃、1分間、浸漬法により現像してポジ 型パターンを得た。感度を評価すると $38mJ/cm^2$ であり、パターンの膜厚を膜厚計アルファステップ200(7)つの形成されたシリコンウエハを取り出して電子顕微鏡で観察したところ、 $0.30\mu m$ のパターンが解像しており、表面難溶化層は観察されなかった。【0150】

【発明の効果】本発明によれば、感度、解像度、耐エッチング性、保存安定性、プロセス余裕度などに優れ、しかも表面部分における難溶化層の生成が抑制されたレジスト組成物が提供される。本発明のレジスト組成物は、特に半導体素子の微細加工用ポジ型レジストとして好適である。

44

フロントページの続き

(51) Int. Cl.⁶

識別記号 庁内整理番号

FΙ

技術表示箇所

G03F 7/033 H01L 21/027

(72)発明者 三沢 真理 神奈川県川崎市川崎区夜光一丁目2番1号 日本ゼオン株式会社内